エマルション組成物

BACKGROUND OF THE INVENTION

1. Field of the Invention

本発明は、医薬品や化粧品の製造に用いられるエマルション組成物に関する。

2. Description of the Related Art

従来より医薬品や化粧品においては、エマルション組成物が配合されていた。 このエマルション組成物は、精製卵黄レシチンや大豆レシチン等の非イオン界 面活性剤により、水と油とを乳化したものである。

静脈内に投与される薬剤の場合、エマルション組成物の油滴の粒径は、通常 220nm 以下に調整される。これは平均粒径が 500nm を超えると、静脈内に投与する医薬品に用いた場合に、脂肪塞栓症や血栓性静脈炎、深部静脈血栓などの副作用が起こる恐れがあるためである。

しかしながら、油滴の分散に用いる界面活性剤は生体膜への浸透性が強いため、その配合量が多いと、生体膜を溶解したり、皮膚から血管へ入り全身を回って溶血の原因となったり、蛋白質と相互作用し変性を起こすなどの性質を持っため、界面活性剤を多量に含むエマルション組成物には安全性の点で問題があった。

また、従来のエマルション組成物では、製造後、時間の経過と共に、油滴粒子が凝集してしまい、長時間の保管が困難であるという問題があった。更に、エマルション組成物は、その製造工程において油滴の粒径を小さくするためにホモジナイザー等を用いて長時間処理することが必要であり、製造に要する手間や時間が多大なものとなってしまうという問題があった。

尚、本発明に関する先行技術文献は見いだしていない。

SUMMARY OF THE INVENTION

本発明は以上の点に鑑みなされたものであり、安全性や安定性に優れ、容易に製造することができるエマルション組成物を提供することを目的とする。

本発明は、分散媒としての強アルカリイオン水と、油性成分からの油滴粒子とを含むエマルション組成物を要旨とする。本発明のエマルション組成物では、分散媒が強アルカリイオン水であることにより油滴粒子の分散性が高いので、界面活性剤を配合しないか、または配合量を少量にすることができる。

そのため、本発明のエマルション組成物では、界面活性剤を多量に配合した場合の欠点である、生体膜を溶解したり、皮膚から血管へ入り全身を回って溶血の原因となったり、蛋白質と相互作用し変性を起こすなどの問題が生じることがない。また、本発明のエマルション組成物は、乳化後における油滴粒子の

安定性において優れているので、乳化した後、長時間にわたって、油滴粒子が 凝集することがない。そのため、例えば、本発明のエマルション組成物を用い て製造した医薬品や化粧品は、長時間にわたって安定に保存することができる。

また、本発明のエマルション組成物は、その製造工程において、油滴粒子の 粒径を容易に小さく(例えば 200nm 以下)することができる。そのため、本 発明のエマルション組成物は製造が容易である。更に、本発明のエマルション 組成物では油滴粒子を小さくすることができるので、このエマルション組成物 を用いた医薬品を静脈に投与した場合でも、脂肪塞栓症や血栓性静脈炎、深部 静脈血栓などの副作用を起こす恐れがない。

前記強アルカリイオン水とは自然水を電気分解で処理し、特殊な隔膜装置に通電、加圧させて得られた物理的に電子過剰な水である。強アルカリイオン水としては、例えば S-100 (商品名、日本の株式会社エー・アイ・システムプロダクト製) が挙げられる。また、前記油性成分としては、例えば大豆油、オリーブ油、ホホバ油、ヒマワリ油等が挙げられる。

また、油滴粒子の平均粒径は、例えば 200nm 以下が好ましい。静脈内に投与する医薬品に用いた場合に、脂肪塞栓症や血栓性静脈炎、深部静脈血栓などの副作用が起こる恐れがないためである。

また、本発明のエマルション組成物は、前記強アルカリイオン水が超還元性水であることを特徴とする。本発明のエマルション組成物は、強アルカリイオン水が超還元性水であることにより、油滴粒子の分散性、乳化後の安定性、及び油滴粒子の小粒径化が容易であることにおいて一層優れている。

前記超還元性水とは水素イオン濃度が pH12 以上で、酸化還元電位 (ORP) が 0mV 以下の電解水で、更に浸透圧が 100 (mOsm) 以下の値を示すイオン水をいう。この超還元性水としては、例えば S-100 (商品名、日本の株式会社エー・アイ・システムプロダクト製) が挙げられる。

更に本発明のエマルション組成物は pH が 8~11 であり、pH が 8~11 の範囲にあることにより、油滴粒子の分散性、乳化後の安定性、及び油滴粒子の小粒径化が容易であることにおいて一層優れている。

BRIEF DESCRIPTION OF THE DRAWINGS

図1は、本発明のエマルション組成物の効果を確かめるために行った試験についての説明図である。

図2は、本発明のエマルション組成物の効果を確かめるために行った試験に ついての説明図である。

図3は、本発明のエマルション組成物の効果を確かめるために行った試験に ついての説明図である。 図4は、本発明のエマルション組成物の効果を確かめるために行った試験についての説明図である。

図5は、本発明のエマルション組成物の効果を確かめるために行った試験についての説明図である。

DESCRIPTION OF THE PREFERRED EMBODIMENTS 以下に本発明のエマルション組成物の形態の例(実施例)を説明する。

(A) 先ず、次の様にして本実施例1のエマルション組成物を製造した。 実施例1-1:

先ず、大豆油 20g とグリセリン 2.4g とをマグネチックスターラー (HS-4SP、iuchi 製) を用いて攪拌することにより混合した。強アルカリイオン水であり、超還元性水である S-100 (商品名、株式会社エー・アイ・システムプロダクト製) に、上記混合物を加えて全量 200gとし、沸騰水浴中、T.K.オートホモミキサーの TYPE. M (商品名、特殊機化工業株式会社製) を用いて、回転数 12765rpm、攪拌時間 30 分間の条件で 1 次乳化を行った。

次に、1次乳化終了後、容量が 200ml となり、浸透圧が 278m0sm となるように強アルカリイオン水 (S-100) とグリセリンとをそれぞれ所要量加えた。

更に、この試料を、高圧ホモジナイザー (GEO Niro Soavi S.p. A Via M. da Erva Edoari, 29A/A-43100 PARMA ITALY TYPE NS1001L2K) を用いて、圧力 1000bar、パス回数 40 回の条件で2次乳化を行い、O/Wエマルション (エマルション 組成物) を調整した。

実施例1-2:

先ず、レシチン(界面活性剤) 2.4gを少量のエタノールに完全に溶かした後、大豆油 20g及びグリセリン 2.4gを加え、マグネチックスターラーを用いて均一に攪拌した。その後、エバポレーター (BUCHI Vacuum Controller B-720)を用いてエタノールを除去した。

次に、強アルカリイオン水(S-100)175.2 g に上記混合試料を加え、全量を200 g とし、沸騰水浴中、T.K.オートホモミキサーを用いて、回転数 12765rpm、 攪拌時間 30 分間の条件で 1 次乳化を行った。次に 1 次乳化終了後、容量が 200ml となるように強アルカリイオン水(S-100)を所容量加えた。

更に、この試料を、高圧ホモジナイザーを用いて、圧力 1000bar、パス回数 40 回の条件で2次乳化を行い、O/Wエマルション(エマルション組成物)を調整した。

また、本実施例 1 では、比較例として、以下のエマルション組成物を調整し

た。

<u>比較例 1</u>

先ず、レシチン(界面活性剤)2.4gを少量のエタノールに完全に溶かした後、大豆油20g及びグリセリン2.4gを加え、マグネチックスターラーを用いて均一に攪拌した。その後、エバポレータ(BUCHI Vacuum Controller B-720)を用いてエタノールを除去した。

次に、蒸留水 172.6g に上記混合試料を加えて全量を 200g とし、沸騰水浴中、T.K. オートホモミキサーを用いて、回転数 12765rpm、攪拌時間 30 分間の条件で1次乳化を行った。

次に、1次乳化終了後、容量が 200m1 となるように 2.5%グリセリン水溶液 を所要量加えた。更に、この試料を、高圧ホモジナイザーを用いて、圧力 1000bar、パス回数 40 回の条件で 2次乳化を行い、O/Wエマルション (エマルション組成物) を調製した。

- (B) 次に、本実施例1のエマルション組成物が奏する効果を説明する。
- (i) 本実施例1-1のエマルション組成物では界面活性剤を配合していないので、この実施例1-1のエマルション組成物を配合した医薬品や化粧品は、界面活性剤を多量に配合した場合の欠点である、生体膜を溶解したり、皮膚から血管へ入り全身を回って溶血の原因となったり、蛋白質と相互作用し変性を起こすなどの問題が生じることがない。
- (ii) 本実施例1のエマルション組成物は、乳化後の安定性において優れているので、乳化した後、長期間にわたって油滴粒子が凝集することがない。そのため、本実施例1のエマルション組成物を用いて製造した医薬品や化粧品は、長時間にわたって安定に保存することができる。
- (iii) 本実施例1のエマルション組成物は、その製造工程において、油滴粒子の粒径を容易に小さくすることができる。そのため、本実施例1のエマルション組成物は製造が容易である。また、油敵粒子を小さくすることができることにより、本実施例1のエマルション組成物を用いた医薬品を静脈に投与した場合でも、脂肪塞栓症や血栓性静脈炎、深部静脈血栓などの副作用を起こす恐れがない。
- (iv) 本実施例1のエマルション組成物は、pH10.5~9の範囲において特に油 滴の凝集が起こりにくく、安定である。そのため、本実施例1のエマルション 組成物を用いて、上記 pH 範囲にある医薬品や化粧品を製造した場合でも、油 滴粒子が凝集せず、長期間にわたって安定に保管することができる。
- (C) 次に、本実施例1のエマルション組成物が奏する効果を確かめるために

行った実験について説明する。

(i) 乳化安定性に関する実験

実施例1-1、実施例1-2、比較例1のそれぞれについて、1次乳化及び容量補正後の試料を比色管に採取して静置した。静置直後から1日ごとに、油滴の凝集により生じた分離相の高さを記録した。尚、1次乳化後段階での試料を用いたのは、2次乳化後の試料は極めて安定性が高く、短期間での安定性評価が困難であるためである。

実験結果を図1に示す。実施例1-2の試料は最も分離相が生じにくく、初期(1日目まで)の分離相の生成速度は 8.3×10^{-3} cm/hr であり、4日目以降での分離相の高さはほぼ 0.3cm で一定であった。

実施例1-1の試料は、実施例1-2の試料に次いで分離が生じにくく、初期(1日目まで)の分離相の生成速度は 8.3×10^{-3} cm/hr であり、7日目の段階で分離相の高さは 0.6cm で一定であった。

それに対し、比較例 1 の試料は分離相が生じやすく、初期(1 日目まで)の分離速度は 31.3×10^{-3} cm/hr であり、4 日目以降での分離相の高さほぼ 0.85cm で一定であった。

このように、実施例1-1、実施例1-2の医薬用エマルションは乳化安定性に優れ、好適であることが分かった。

(ii) エマルション油滴粒子の粒径に関する試験

実施例1-1、実施例1-2、比較例1のそれぞれについて、2次乳化における高圧ホモジナイザーのパス回数が1、5、10、20、30、40 の時点で、それぞれ試料を少量採取した。また、実施例1-1、実施例1-2、比較例1のそれぞれと基本的な製造方法は同一であるが、2次乳化における高圧ホモジナイザーのパス回数を50回とした試料、及び60回とした試料も作成した。

次に、採取した試料中の油滴の粒径をサブミロンアナライザー (NICMP 370/Autodilute Submicron Particle Sizer) を用いて測定した。その結果を図2に示す。

実施例1-1及び実施例1-2のエマルション組成物では、パス数が1回の段階で粒径が既に 210nm、200nm となっており、従来の脂肪乳剤の平均粒径である 220nm に達している。パス数が 20 回に至るまでは平均粒径は急激に減少し、40 回に至るまでは緩やかに減少する。パス数が 40 回の時点で、実施例1-1及び実施例1-2の医薬用エマルションの平均粒径は、それぞれ 149.3nm、127.7nm であった。

一方、比較例1のエマルション組成物での油滴の粒径は、パス数が1回の段階で282.6nmであり、従来の脂肪乳剤の平均粒径である220nmより大きかった。その後、パス数が増すにつれて平均粒径は減少して行き、20回の時点で202.6nm

となり、従来の脂肪乳剤の平均粒径である $220\,\mathrm{nm}$ を下回った。更に、パス数を $40\,\mathrm{e}$ 0 回、 $60\,\mathrm{e}$ 0 回と増すにつれて、平均粒径はそれぞれ $181.2\,\mathrm{nm}$ 、 $178.4\,\mathrm{nm}$ となった。このように、本実施例 $1-1\,\mathrm{g}$ 0 次実施例 $1-2\,\mathrm{g}$ 0 エマルション組成物は、乳化におけるホモジナイザーのパス数が少なくても油滴粒子の粒径を小さくすることができるので、製造が容易であり、好適であることが分かった。

(iii) エマルション組成物の安定性に対する pH の影響に関する試験

(a) 試料の調整

実施例 1-1 のエマルション組成物に対し、pH メータ (商品名; F-22、HORIBA 製) の指示する pH が 6 となるように、 $1 \mod L$ の酢酸水溶液を所要量加え、pH が 6 の試料を調整した。同様に、pH が 7 、 8 、 9 である試料も調整した。

(b) 分離相の高さの測定

上記の様に所定の pH を 6、7、8、9となるように調整した試料、及び酢酸水溶液を加えていない試料 (pH=10.5) について、前記(i) の場合と同様に、試料を比色管に入れて静置したときに生じる分離相の高さにより安定性を評価した。その結果を図3及び図4に示す。尚、図3は、試験開始から 180 分経過までの短期間における評価結果であり、図4は、試験開始から 28 日間にわたる長期間の評価結果である。

試験開始から短期間での安定性は、図3に示す様にpHが8以上の試料では、
殆ど油滴の凝集による分離相の生成は見られなかった。pH7の試料では 20 分 後の分離相の高さが 0.19cm、初期の分離速度が 0.57cm/hr であり、120 分後以降における分離相の高さは 0.75cm で一定となった。pH6の試料では、15 分後の分離相の高さが 0.75cm、初期の分離速度が 3.0cm/hr であり、20 分後以降における分離相の高さは 0.94cm で一定となった。

試験開始から長期間にわたる安定性は、図4に示す様に pH が高いほど、分離相の高さが小さく、安定していることが確認できた。

(c) 表面張力の測定

上記(a) にて所定の pH を 6、 7、 8、 9 となるように調整した試料、及び 酢酸水溶液を加えていない試料 (pH=10.5) について、表面張力を測定した。

尚、表面張力は、油滴粒子の凝集が進むほど小さくなるので、エマルション 組成物の安定性の指標とすることができる。これは、表面張力は、水一水のような同一の性質を示す分子間では大きく、水一油のように異なった性質を示す 分子間では小さくなるが、油滴分子の凝集が進むと、試料の表面における油の 占める面積が大きくなり、油一水分子間の付着力の影響が大きくなり、表面張 力の値は低下するからである。

表面張力の測定は、デュ・ヌーイ張力計を用い、試料量は 20ml とした。また、測定は1つの試料につき5回行い、その平均値を用いた。測定結果を図5

に示す。pH が 8 以上の試料では、表面張力が 55.4dyne/cm と高い値を示していることから、油滴の凝集が起こっていないと考えられる。尚、pH 7 の試料の表面張力は 44.7dyne/cm であった。

このように本実施例 1-1 のエマルション組成物は、特に pH が $8\sim10.5$ の範囲において安定性が高く好適であることが分かった。

また、本発明のエマルション組成物に香料を含ませることにより、化粧品や香水にも利用可能である。香料は、水溶性香料、油性香料等公知の種々の香料を使用することが可能である。これらは単独で使用してもよいが、複数組合わせて使用しても良い。

尚、本発明は前記実施例に何ら限定されるものではなく、本発明を逸脱しない範囲において種々の態様で実施し得ることはいうまでもない。

WHAT IS CLAIMED IS:

- 1. 分散媒としての強アルカリイオン水と、油性成分から成るエマルション粒子とを含むエマルション組成物。
- 2. 前記強アルカリイオン水が超還元性水であることを特徴とする請求項1に記載のエマルション組成物。
- 3. pH が $8\sim11$ であることを特徴とする請求項1又は2に記載のエマルション組成物。
- 4. 更に香料を含んでいる請求項1に記載のエマルション組成物。

ABSTRACT OF THE DISCLOSURE

本発明の目的は安全性や安定性に優れ、容易に製造することができるエマルション組成物を提供することである。大豆油 20g とグリセリン 2.4g とをマグネチックスターラーを用いて攪拌することにより混合した。強アルカリイオン水に、上記混合物を加えて全量 200g とし、沸騰水浴中、オートホモミキサーを用いて、回転数 12765rpm、攪拌時間 30 分間の条件で 1 次乳化を行った。次に容量及び浸透圧が所定の値となるように、強アルカリイオン水とグリセリンとをそれぞれ所要量加え、この試料を髙圧ホモジナイザーを用いて、圧力1000bar、パス回数 40 回の条件で 2 次乳化を行い、O/Wエマルション(エマルション組成物)を調整した。